

WPAT - (C) Derwent

AN - 1989-179662 [25]

XA - C1989-079298

TI - Prodn. of crystalline, layered sodium silicate - from aq. soln. by evapn., useful in washing and cleaning compsns.

DC - D25 E34

PA - (FARH) HOECHST AG

IN - GOHLA W; OTT W; RIECK HP; SCHOTT M

NP - 9

NC - 14

PN - EP-320770 A 19890621 DW1989-25 Ger 8p *

AP: 1988EP-0120434 19881207

DSR: AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE

- DE3742043 A 19890622 DW1989-26 -

AP: 1987DE-3742043 19871211

- JP01192718 A 19890802 DW1989-37

AP: 1988JP-0310231 19881209

- PT--89198 A 19890914 DW1989-41

- US4950310 A 19900821 DW1990-36

AP: 1988US-0281805 19881208

- EP-320770 B 19920129 DW1992-05

DSR: AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE

- DE3868252 G 19920312 DW1992-12

AP: 1987DE-3742043 19871211

- ES2031988 T3 19930101 DW1993-05 C01B-033/32

FD: Based on EP-320770

AP: 1988EP-0120434 19881207

- JP2641278 B2 19970813 DW1997-37 C01B-033/32 5p

FD: Previous Publ. JP1192718

AP: 1988JP-0310231 19881209

PR - 1987DE-3742043 19871211

CT - DE3413571; EP-164552; EP--56094

2.Jnl.Ref; A3...8943; No-SR.Pub

IC - C01B-033/32 B01D-009/02 C11D-003/08 C11D-011/02

AB - EP-320770 A

Prodn. of X-ray crystalline Na silicate (I) having a layer structure and mole ratio SiO₂:Na₂O=1.9-3.5, comprises dissolving a crystalline layer silicate of similar compsn. in water, then evapn. of the soln. at 20-445 deg.C.

- Pref. evapn. is at 70-300, esp. 100-200 deg.C. The aq. soln. of amorphous silicate is filtered before evapn. A mixt. of surfactants, builders, including (I), and opt. fillers, bleaches, bleach activators and enzymes, is formed into a paste with water, then spray-dried to give a cleaning compsn.

- USE - (I) are useful in prepn. of washing and cleaning compsn. esp.

dishwashing compsns., where they function as builders. (0/0)

EPAB- EP-320770 B

Prodn. of X-ray crystalline Na silicate (I) having a layer structure and mole ratio SiO₂:Na₂O=1.9-3.5, comprises dissolving a crystalline layer silicate of similar compsn. in water, then evapn. of the soln. at 20-445 deg.C.

- Pref. evapn. is at 70-300, esp. 100-200 deg.C. The aq. soln. of amorphous silicate is filtered before evapn. A mixt. of surfactants, builders, including (I), and opt. fillers, bleaches, bleach activators and enzymes, is formed into a paste with water, then spray-dried to give a cleaning compsn.
- USE - (I) are useful in prepn. of washing and cleaning compsn. esp. dishwashing compsns., where they function as builders. (8pp Dwg.No.0/0)
- EP-320770 B

A process for the preparation of X-ray crystalline sodium silicates which have a sheet structure and an SiO₂/Na₂O molar ratio of 1.9 : 1 to 3.5 : 1, which comprises dissolving an X-ray crystalline sodium silicate having a sheet structure and an SiO₂/Na₂O molar ratio of 1.9 : 1 to 3.5 : 1 in water and evaporating the solution at temperatures of 20 to 445 deg. C. (11pp)

USAB- US4950310 A

- X-ray crystalline sodium silicates of formula beta-Na₂Si₂O₅ are prep'd. by (a) dissolving X-ray crystalline sodium silicate of formula delta-Na₂Si₂O₅ in water at concn. to avoid hydrolysis, then (b) evaporating at 20-445 deg.C. Both beta- and delta-forms have characteristic sheet structures and X-ray diffraction spectra.
- USE - For prepn. of detergents or cleaners, or surfactants opt. contg. fillers, bleaching agents, bleach-activators, and/or enzymes. (4pp)e

MC - CPI: D11-B03 E31-P05C

UP - 1989-25

UE - 1989-26; 1989-37; 1989-41; 1990-36; 1992-05; 1992-12; 1993-05; 1997-37

(19) BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

(12) Offenlegungsschrift
(11) DE 3742043 A1

(21) Aktenzeichen: P 37 42 043.7
(22) Anmeldetag: 11. 12. 87
(43) Offenlegungstag: 22. 6. 89

(51) Int. Cl. 4:

C01B 33/32

B 01 D 9/02
C 11 D 3/08
C 11 D 11/02
// C11D 1/02,1/66,
1/38,3/395,3/386,
3/40

DE 3742043 A1

(71) Anmelder:
Hoechst AG, 6230 Frankfurt, DE

(72) Erfinder:
Rieck, Hans-Peter, Dr., 6238 Hofheim, DE; Schott,
Martin, Dr., 6374 Steinbach, DE; Ott, Willy, 6233
Kelkheim, DE; Gohla, Werner, 5216 Niederkassel, DE

(54) Verfahren zur Herstellung von kristallinen Natriumschichtsilikaten

Röntgenkristalline Natriumsilikate mit Schichtstruktur, die ein Molverhältnis $\text{SiO}_2 : \text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 3,5 aufweisen, werden dadurch hergestellt, daß man ein röntgenkristallines Natriumsilikat mit Schichtstruktur und einem Molverhältnis $\text{SiO}_2 : \text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 3,5 in Wasser auflöst und die Lösung bei Temperaturen von 20 bis 445°C eindampft.
Zur Herstellung von Wasch- oder Reinigungsmitteln wird ein Gemisch aus Tensiden und Buildern, das noch Füllstoffe, Bleichmittel, Bleichaktivatoren und Enzyme enthalten kann, mit Wasser angeteigt, mit einem röntgenkristallinen Natriumschichtsilikat mit einem Molverhältnis $\text{SiO}_2 : \text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 3,5 versetzt, durchmischt und dann sprühgetrocknet.

DE 3742043 A1

Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Natriumschichtsilikaten, die gemäß Röntgendiffraktionsspektrum kristallin sind und ein Molverhältnis $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$ von 1,9:1 bis 3,5:1 aufweisen, durch Entwässerung einer Natriumsilikatlösung bei erhöhter Temperatur.

Die verschiedenen bekanntgewordenen kristallinen Natriumsilikate lassen sich voneinander durch ihre Zusammensetzung (manchmal lediglich als $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$ -Verhältnis angegeben) sowie durch ihr jeweils spezifisches Röntgenbeugungsdiagramm unterscheiden. Häufig läßt sich ein Natriumsilikat bei unveränderter Zusammensetzung mit unterschiedlichen Kristallstrukturen herstellen. Die einzelnen Formen unterscheiden sich im allgemeinen in ihren physikalischen und chemischen Eigenschaften — wenn auch mitunter geringfügig — voneinander. Daß es sich um kristalline Formen handelt, ergibt sich aus dem Röntgendiffraktionsspektrum.

Es gehört zu den typischen Eigenschaften der kristallinen Natriumschichtsilikate, daß sie mit äquivalenten Mengen an Salzsäure in freie Schichtkieselsäuren überführt werden können. Die dazu notwendige Menge an Säure definiert die Ionenaustauscherkapazität des Natriumsilikats. Diese Kapazität kann durch Titration bestimmt werden. Die gleichzeitig anfallenden freien Säuren sind in Wasser schwer löslich.

Die Herstellung kristalliner Natriumsalze von Kiesel säuren mit einem $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$ -Verhältnis von 2:1 bis 3:1 erfolgt üblicherweise durch Temperung von Natriumsilikat-Gläsern oder durch Erhitzen von Natriumcarbonat und Quarz (DE-OS 31 00 942).

Willgallis und Range (Glastechn. Ber., 37 (1964), 194 – 200) beschreiben die Herstellung von α -, β - und γ - $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ durch Temperung von geschmolzenem und nicht geschmolzenem entwässertem Natronwasserglas. Diese Produkte haben Schichtstruktur. Daß es sich um kristalline Formen handelt, ergibt sich aus den Röntgendiffraktionsspektren. Die Autoren zeigen, daß in Abhängigkeit von der Temperatur verschiedene Kristallformen erhalten werden. Die Herstellung von δ - $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ ist nach diesem Verfahren nicht möglich.

Benecke und Lagaly beschreiben in Am. Mineral., 62 (1977), 763 – 771 ein Verfahren zur Herstellung eines hydratisierten, kristallinen Natriumsilikats mit Kanemits Struktur (etwa der Zusammensetzung NaHSi_2O_5). Dabei wird in einem ersten Schritt SiO_2 in Methanol dispergiert und mit kalter Natronlauge versetzt. Dieses Verfahren ist aufwendig wegen der kontrollierten Zuga be der einzelnen Substanzen und erfordert wegen der Verwendung von brennbarem Methanol spezielle Sicherheitsvorkehrungen.

In der DE-OS 34 17 649 wird ein Verfahren beschrieben, bei dem man hydratisiertes Natriumsilikat mit Kristallkeimen versetzt, die Reaktionsmischung durch Erhitzen entwässert und die entwässerte Reaktionsmischung so lange bei einer Temperatur hält, die mindestens 450°C beträgt, jedoch unter dem Schmelzpunkt liegt, bis das kristalline Natriumsilikat mit Schichtstruktur sich abgeschieden hat.

Bei der Entwässerung (beim Eindampfen) von Wasserglaslösungen oder Lösungen üblicher Alkalisilikate (oder Na-Silikate?) (ohne Schichtstruktur) mit einem Molverhältnis $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$ von 1,9:1 bis 3,5:1 werden amorphe Produkte erhalten. Erst bei Temperaturen oberhalb 450°C und im Verlauf mehrerer Stunden kri-

stallisieren diese Produkte in Gegenwart einer wäßrigen Phase (DE-OS 34 17 649). Für diese Reaktion sind im allgemeinen mehrere Stunden notwendig. Bei Temperaturen zwischen 600 und 850°C reichen mitunter 5 auch Minuten und bei bestimmten Silikaten Bruchteile einer Minute aus.

Es bestand nun die Aufgabe, die primär angefallenen kristallisierten Natriumschichtsilikate von Verunreinigungen, insbesondere schwer löslichen Verunreinigungen, zu befreien. Der Erfindung liegt die Beobachtung zugrunde, daß einige kristalline Natriumschichtsilikate, insbesondere der Zusammensetzung $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$, sich in Wasser auflösen und die wäßrigen Lösungen beim Entwässern wieder kristalline Natriumschichtsilikate zurückbilden. Dies ist überraschend, weil bekannt ist, daß Alkalisilikate in Lösung relativ schnell ein von Konzentration, Temperatur und pH-Wert abhängiges Polymerisationsgleichgewicht ausbilden (Gmelin, Bd. 16, Abschnitt C, S. 259 — Phosphor). Dies bedeutet, daß die 10 15 20 ursprünglich im Kristallgitter vorhandenen schichtförmigen Polyanionen zerstört würden.

Es wurde nun ein Verfahren zur Herstellung von röntgenkristallinen Natriumsilikaten mit Schichtstruktur, die ein Molverhältnis $\text{SiO}_2:\text{Na}_2\text{O}$ von 1,0 bis 3,5 aufweisen, gefunden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man ein röntgenkristallines Natriumsilikat mit Schichtstruktur und einem Molverhältnis $\text{SiO}_2:\text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 3,5 in Wasser auflöst und die Lösung bei Temperaturen von 20 bis 445°C eindampft.

30 Vorzugsweise wird die Lösung des Schichtsilikates zur Befreiung von Verunreinigungen vor dem Eindampfen filtriert.

Das Eindampfen geschieht vorzugsweise bei Temperaturen von 70 bis 300°C, insbesondere 100 bis 200°C.

Die in Wasser aufzulösenden Natriumsilikate mit Schichtstruktur lassen sich in an sich bekannter Weise aus wäßrigen Lösungen von amorphem Alkalisilikat gewinnen. Für das erfindungsgemäße Verfahren ist es vorteilhaft, eine konzentrierte Lösung des Natriumschichtsilikats herzustellen, da in verdünnter Lösung und bei längerer Einwirkung von Wasser, insbesondere bei erhöhter Temperatur, Hydrolyse eintritt, wodurch das Schichtsilikat zu niedermolekularen Bruchstücken abgebaut wird, die sich nicht mehr in kristalline Schichtsilikate überführen lassen.

Insbesondere lassen sich nach dem erfindungsgemäß 35 40 45 50 55 60 Verfahren auch Silikate der Zusammensetzung $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ herstellen. Hierbei ist beispielsweise die Verbindung Na-SKS-7 zu nennen, deren Röntgendiffraktionsspektrum in der DE-OS 34 17 649, Tabelle 3 und deren Herstellung in Glastechn. Ber., Bd. 37 (1967) 194 – 200 beschrieben ist. Es hat sich gezeigt, daß sich Na-SKS-7 auch durch Umkristallisieren der Verbindung Na-SKS-6 erhalten läßt. Das Röntgendiffraktionsspektrum von Na-SKS-6 findet sich in Tabelle 2 der DE-OS 34 17 649. Seine Herstellung wird beschrieben in der Zeitschrift f. Kristallographie, Bd. 129 (1969), S. 396 – 404. Es hat die ungefähre Zusammensetzung $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$.

In den meisten Fällen haben die erfindungsgemäß 65 hergestellten Silikate das gleiche Verhältnis $\text{Na}_2\text{O}/\text{SiO}_2$ wie das jeweilige Ausgangsmaterial. Sie müssen jedoch nicht dasselbe Röntgenbeugungsdiagramm aufweisen.

Die erfindungsgemäß hergestellten kristallinen Natriumschichtsilikate können anhand ihres Röntgenbeugungsdiagramms identifiziert werden. Typische Röntgenbeugungsdiagramme sind in den Tabellen 1 bis 7 aufgeführt.

Das erfundungsgemäße Verfahren des Auflösens und Wiederauskristallisierens von Natriumschichtsilikaten ist auch für die Herstellung von Wasch- und Reinigungsmitteln (insbesondere Geschirrspülmitteln) von Bedeutung. In der DE-OS 34 13 571 wird beschrieben, daß kristalline Alkalischichtsilikate sich als Builder eignen. Die festen Silikate können dabei den übrigen Bestandteilen einer Waschmittel- und Reinigungsmittelformulierung zugemischt werden.

In weiterer Ausgestaltung des erfundungsgemäßen Verfahrens wurde ein Verfahren zur Herstellung von Wasch- oder Reinigungsmitteln gefunden, bei dem man ein Gemisch aus Tensiden und Buildern, das noch Füllstoffe, Bleichmittel, Bleichaktivatoren und Hilfsstoffe enthalten kann, mit Wasser ansteigt, durchmischt und dann sprühgetrocknet. Dieses Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß man dem Wasser enthaltenden Gemisch ein röntgenkristallines Natriumschichtsilikat mit einem Molverhältnis $\text{SiO}_2:\text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 4,0, vorzugsweise 1,9 bis 3,5, einverleibt. Beim Durchmischen und nachfolgendem Sprühgetrocknen kommt es dabei mindestens teilweise zu einem Umkristallisieren des Natriumschichtsilikats.

Man kann bei der Konfektionierung der Wasch- und Reinigungsmittel anstelle des festen Natriumschichtsilikats auch deren wässrige Lösung verwenden und mit weiteren Bestandteilen des Wasch- und Reinigungsmittels vermischen und das Gemisch anschließend entwässern. Diese Entwässerung findet vorteilhafterweise im Sprühturm statt. Für den Sprühvorgang sind Gaseintritts-Temperaturen von 70 bis 300°C, insbesondere 100 bis 200°C vorteilhaft.

Kristalline, nicht gelöste Alkalischichtsilikate müssen im einzudampfenden Gemisch nicht unbedingt vorhanden sein, fördern jedoch als Keime die Kristallisation.

Bleichaktivatoren, Tenside, Builder, Bleichmittel und Hilfsstoffe stellen übliche Bestandteile von Waschmitteln dar. Diese Bestandteile können in weiten Grenzen variiert werden.

Zu den Tensiden gehören die anionischen Tenside, wie Seife, Alkylbenzolsulfonate, Alkansulfonate, α -Olefinsulfonate, Hydroxylalkansulfonate, α -Sulfatofettsäuremethylester, Alkylsulfate, Alkylethersulfate, weiterhin nichtionische Tenside, wie primäre oder sekundäre Alkoholoxethylate, Alkylphenoloxethylate, Fettsäureethanolamide, Aminoxide, weiterhin kationische Tenside wie Tetraalkyl-ammoniumchloride sowie amphotere Tenside, wie Sulfobetaine und Betaine.

Zu den Bleichmitteln gehören vor allem solche auf Peroxid und Hypochlorit-Basis, wie Natriumperborat, oder Natriumhypochlorit-Lösung.

Weiterhin können Bleichaktivatoren, wie z.B. Tetraacetylenthediamin, Bleichkatalysatoren und Bleichstabilisatoren, wie Magnesiumsilicat eingesetzt werden.

Zu den Hilfsstoffen gehören Enzyme, Vergrauungsinhibitoren, Schaumregulatoren, Korrosionsinhibitoren, optische Aufheller, Duftstoffe, Farbstoffe sowie Stoffmittel und Konfektionierungshilfen.

Die Erfindung wird durch die Beispiele näher erläutert.

anschließend bei 120°C entwässert. Das Röntgenbeugungsdiagramm ist in Tabelle 8 aufgeführt. Es entspricht dem von Na-SKS-7 (Tabelle).

Beispiel 2

45 Teile Na-SKS-6 ($\text{Na}_2\text{O}:2\text{ SiO}_2$), welches gemäß der DE-OS 34 17 649 hergestellt worden ist, wird mit 55 Teilen Wasser versetzt und 45 Minuten auf 60°C erhitzt. Der Ansatz wird anschließend in einem Sprühgetrockner ("Büchi" 190) mit einem Druck von 5 bar verdüst. Die Eingangstemperatur der Luft beträgt 170°C, die Ausgangstemperatur 80°C. Das Röntgenbeugungsdiagramm ist in Tabelle 9 aufgeführt. Es entspricht Na-SKS-7.

Beispiel 3

50 Teile röntgenamorphes sprühgetrocknetes Natriumsilicat der Zusammensetzung $\text{Na}_2\text{O}:\text{SiO}_2$ (mit ca. 18% Wasser) wird analog Beispiel 1 umkristallisiert. Das erhaltene Produkt ist röntgenamorph.

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von röntgenkristallinem Natriumsilicaten mit Schichtstruktur, die ein Molverhältnis $\text{SiO}_2:\text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 3,5 aufweisen, dadurch gekennzeichnet, daß man ein röntgenkristallines Natriumsilicat mit Schichtstruktur und einem Molverhältnis $\text{SiO}_2:\text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 3,5 in Wasser auflöst und die Lösung bei Temperaturen von 20 bis 445°C eindampft.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man bei Temperaturen von 70 bis 300°C, insbesondere 100 bis 200°C eindampft.
3. Verfahren zur Herstellung von Wasch- oder Reinigungsmitteln, wobei man ein Gemisch aus Tensiden und Buildern, das noch Füllstoffe, Bleichmittel, Bleichaktivatoren und Enzyme enthalten kann, mit Wasser ansteigt, durchmischt und dann sprühgetrocknet, dadurch gekennzeichnet, daß man dem Wasser enthaltenden Gemisch ein röntgenkristallines Natriumschichtsilikat mit einem Molverhältnis $\text{SiO}_2:\text{Na}_2\text{O}$ von 1,9 bis 3,5 einverleibt.

Beispiel 1

50 Teile Na-SKS-6 ($\text{Na}_2\text{O}:2\text{ SiO}_2$), welches gemäß der DE-OS 34 17 649 (Beispiel 3) hergestellt worden ist, wird mit 50 Teilen Wasser versetzt und auf 80°C erhitzt, so daß eine trübe Lösung erhalten wird. Der Ansatz wird zunächst noch zehn Stunden bei 80°C gehalten und

— Leerseite —